

Titre

[E3][td1] Serie N°3 Avec Cor.

Type Exercices

<u>Ecole</u> FST Tanger

Classe MIPCII

Matière Chimie minérale

Professeur _____

Année univ ____/___

UNIVERSITE ABDELMALEK ESSAADI Faculté des Sciences et Techniques Tanger

Année universitaire 2011/2012 Semestre 1 – Groupes MIPC II

Travaux dirigés – Module C121 Chimie Organique Série 3 LES GROUPES FONCTIONNELS (2)

I. Ecrire les formules semi-développées des composés suivants :

- a). Acide méta chloro benzoïque
- b). Trichloroéthylène
- c). Hexanoate d'éthyle
- d). Acide 2-amino 3-phényl propanoïque
- e). Hex 1-yne 3-one
- f). 4-éthyl 3-méthyl 5-(N,N diméthylamino) hexan 2-one
- g). N-isobutyl propanamide
- h). Acide 2-oxo cyclopentane carboxylique
- i). 2-méthoxy 3-méthyl hept 2-ène

II. Parmi les composés suivants :

- Quels sont les isomères de position ?
- Quels sont les isomères de fonction ?

III. Donner le nom systématique selon l'IUPAC des composés :



h)CH
$$\equiv$$
C-CH₂-CH-CH-CH₂-OH
OH NH₂

n)
$$CH_3 - C \equiv C - CH - C - O - CH < \frac{CH_3}{CH_3}$$

m)
$$CH_2$$
= CH - O - CH_2 - CH = CH_2



Chimie organique

> Exercice 1:

a) Acide meta chforo benzoique

e) Hex 1-yne 3-one

H3C-CH2-CH2-C-CECH

9) N-isoborty/ propanamide
H3C-CH2-CH2-CH-CH3

i) 2-méthoxy 3-méthyl hept 2-ène

CH3-CH2-CH2-CH2-C = C-CH3

b) Tri ch lovo é Hylene

Cl-Hc = ccf2

d) Acide 2-amino 3-phienry propanoique

- CH - CH - CO

4) 4- éthyl 3-méthyl 5-(N,N diméthylomina)

hexan 2-one & Hs CH3

H3C-CH-CH-CH-C-CH3

h) Acide 2-oxo cyclopentane carboxylique

Exercice 2 8

-Isoméres de positions différent par la position d'un groupe on d'une double (triple)

- Isomé res de fonction : différent par la nature de la fonction. - Isoméres de chaîne on de squelette : différent par la chaîne (lineure - ramifiée ou aliphatique - cyclique).

- a- O- : I soméres de position (position de OH san la chaîne).

- 5-0-0: I soméres de fouction. cétorie aldéhyde alcoop

ETUUP

Exercice 3: 9/N=C+ CH-CH=CH-CH-E" NH-GHS 5-(N-mé thylamino) 2-cyclopentyl 6-oxo 0-(N-éthylamino) phénol H) C-EH 3 C- CH FC OH m-éthoxy-buzénamine oc Hory and line) Acide 4-formy 3-hedroxy 2-mé thoxy f) HO-CH-C-C-C= C-C= Br 0 3 N-SH5 5,5 - débromo 6 - hydroxy 4-0x0 2-éthosay 4-vinyl cyclopent-2 ène Carboldé hyde N, N-diéthyl hex - Lynamice h) CH = C-CH2-3CH-CH-CH-CH-OH 2-amino hex 5-yne-1,3 dist 3-(N, N diméty/amine 5-000 cyclohex - 2 ène carbonitrile) 1) NEC-CH-CH=CH-CH-C-O-CH5 3 - chloro 2,5 - diméthyl cyclohex - 5 é none 2-(N, néthy/ amino) 5-cijano (=N 0-SHS 5 - yclopentyl pent - 3 é noate d'éthyle 1) 24-CH=CH-CH-CH-CH-CH3 2-yano 3- phory propanoate d'éthyle tex 4-en 2-of m) (H = CH - O- CH - CH = CH n) (H3-C=C-CH-CO-CH-CH3 osyde d'allyte et de viryle 2-méthyl pent - 3 ynoate d'isopropyle (3 - oxa hexa - 1,5 diène) O) CH3-C-3 - C-CH3
CH3 - C-CH3 2-chloro 2, 4, 4 - tri methyl pentan 3-one P) CH = CH - CH - CH 2-ami no cyclohexaone 3-methyl peut-4 eine CH3